

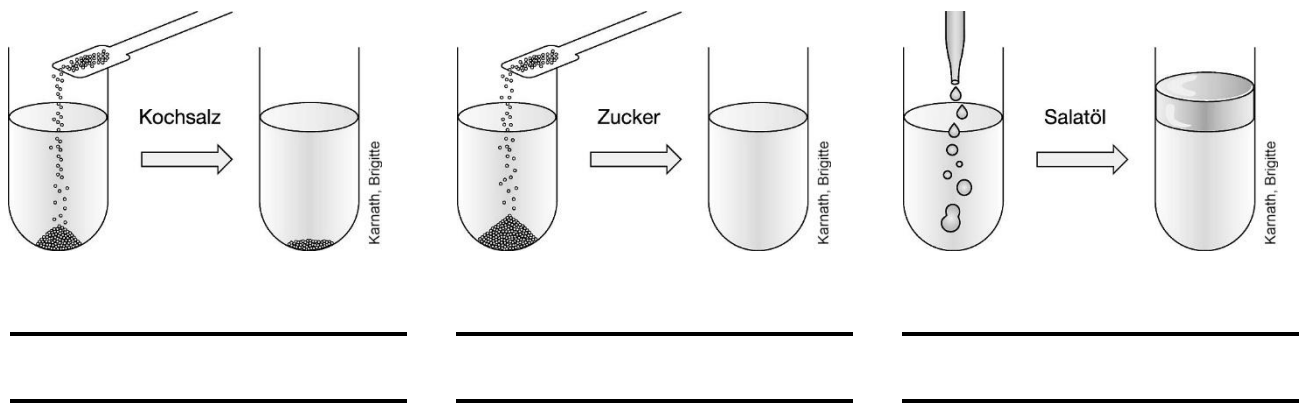
Die Löslichkeit von Stoffen

1.a Ein wenig Kochsalz wird in ein Becherglas mit Wasser gegeben. Nach einigem Umrühren ist das Salz nicht mehr zu sehen. Was ist entstanden?

b Gibt man weiter Salz zu, bleibt schließlich etwas Salz auf dem Boden des Becherglases liegen. Wie heißt der Fachbegriff für den nicht gelösten Stoff?

c Was für eine Art Lösung befindet sich dann im Becherglas?

2. Hier sind die Ergebnisse einiger Löslichkeitsversuche mit Wasser als Lösemittel abgebildet. Schreibe jeweils darunter, wie du die Beobachtung deutest.



3.a Die Löslichkeit vieler Stoffe hängt auch von der Temperatur ab. Trage in die Spalte rechts ein, wie sich die Löslichkeit bei Erhöhung der Temperatur ändert.

Stoff	Löslichkeit in g pro 100 g Wasser		Erläuterung
	bei 20 °C	bei 50 °C	
Kochsalz	36	36,5	
Kaliumnitrat	32	84	
Sauerstoff	0,0042	0,0027	

b Was geschieht, wenn man 40 g Kochsalz in 100 g Wasser gibt und auf 50 °C erhitzt?

c Was geschieht, wenn man 40 g Kaliumnitrat in 100 g Wasser gibt und auf 50 °C erhitzt?